

Aus dem Laboratorium der medicinischen Klinik zu Bonn.

Ueber den Einfluss von
nucleinreicher Nahrung und Acidum
tannicum auf d. Harnsäureausscheidung
beim Menschen.

Inaugural-Dissertation
bei der Meldung zum Doctorexamen
der hohen medicinischen Fakultät
der Rheinischen Friedrich-Wilhelms-Universität zu Bonn
vorgelegt im Februar 1898

von
Ferd. Conrad Dolff
aus Villich-Rheindorf.

BONN,
Druck von Jean Trapp, Stiftsgasse 19.
1898.

Meinen lieben Eltern

in Liebe und Dankbarkeit gewidmet.



Digitized by the Internet Archive
in 2026

Vor noch nicht allzu langer Zeit kannte man den eigentlich harnsäurebildenden Factor im animalischen Organismus nicht, weil man eben die Muttersubstanz der Harnsäure noch nicht kannte. Erst die Untersuchungen Kossels haben zu der Erkenntnis geführt, dass die Harnsäure mit den Nucleinen im engsten genetischen Zusammenhang steht; damit war endlich ein neuer Gesichtspunkt eröffnet für die Bedingungen der Harnsäureabscheidung, die bisher trotz zahlreicher Untersuchungen, auch bei Aenderungen durch eine Reihe von Krankheiten, gänzlich dunkel war.

Von den Methoden zur Bestimmung der Harnsäureausscheidung sind heutzutage nur noch die Untersuchungen mit den neuen einwandsfreien Methoden verwertbar, die vielen andern nach Heintz unbrauchbar. Der Hauptfehler bei seiner Bestimmung der Harnsäure ist der, dass ein sich nicht immer gleich bleibender Teil der Harnsäure ungefällt bleibt, ein Fehler, der sich selbstverständlich durch keine Correctur ausschalten lässt.

Salkowski brachte eine neue Methode in Vorschlag. Sie gründet sich hauptsächlich auf die Schwerlöslichkeit der Silberdoppelverbindungen der Harnsäure, und vermeidet den Hauptfehler der Heintz'schen Methode.

Die Ergebnisse sind nach Salkowski's Methode ganz befriedigend. Mit dem Doppelsilbersalz wird die Harnsäure selbst aus stark gefärbten Harnen ohne jede Beimengung gefällt und rein erhalten.

Nicht unerwähnt lassen möchte ich auch die neue Methode der Harnsäurebestimmung von Fokker, modificiert von Salkowski. Dieselbe ist auf die Schwerlöslichkeit des saueren harnsauerer Ammoniaks gegründet. Es ist nicht löslich in Wasser, wohl aber etwas im Harne und in verdünntem Harne.

Die Harnsäure wird zuerst in alkalischer Lösung als saueres harnsauerer Ammoniak gefällt und dann das sauerer harnsauerer Ammoniak durch Salzsäure in Harnsäure übergeführt. Auf Veranlassung von Pflüger wurde die Fokker'sche Methode einer eingehenden Prüfung von Pott im physiologischen Institut zu Bonn unterzogen, bei welcher man zu dem Ergebnis gelangte, dass die Fokker'sche Methode nicht allein für normale sondern auch für pathologische Harne anwendbar und der Salkowski'schen mindestens gleichzustellen ist.

All die zahlreichen bisher angestellten Untersuchungen über den Einfluss der Nahrung auf die Harnsäureausscheidung haben zu den übereinstimmenden Ergebnissen geführt, dass die Harnsäureausfuhr verhältnissmässig am höchsten bei animalischer und am geringsten bei vegetabilischer Kost sei.

Dass Fleischkost auf die Menge der ausgeschiedenen Harnsäure in begünstigendem Sinne wirkt, haben in neuerer Zeit die sorgfältig angestellten Untersuchungen von E. Schultze¹⁾ gelehrt. Die Resultate dieses Autors betreffs der Harnsäureausscheidung bei Fleischnahrung sind kurz folgende:

1) Beim Menschen wird ebenso wie beim Hunde um so mehr Stickstoff im Harnstoff im Verhältnis zum

1) Ernst Schultze. Ueber den Einfluss der Nahrung auf die Ausscheidung der amidartigen Substanzen. Pflüger, Archiv für Physiologie. B. 45.

Gesamtstickstoff ausgeführt, als die Nahrung sich mehr der rein animalischen nähert.

2) Das Verhältnis der Harnsäure zum Gesamtstickstoff nimmt ab bei Fleischkost gegenüber der Ernährung mit gemischter Kost, in noch stärkerem Grade bei Fleischkost mit Zufuhr von reichlichen Mengen alkalischen Wassers und Vermeidung der Alkoholica und Narcotica, obwohl die absolute Menge der Harnsäure zunimmt.

Ferner hatten Horbaczewski's¹⁾ und Richter's²⁾ Versuche am Menschen mit Einführung von Nucleinpraeparaten einen deutlichen Einfluss derselben auf die Harnsäureausscheidung zu Tage gefördert, und so wandte man der Sache ein erhöhtes Interesse zu. Weintraud³⁾ prüfte zuerst den Einfluss der Thymus, die bekanntlich sehr viel Nuclein enthält, auf die Harnsäureausscheidung, indem er bei einem Erwachsenen an Stelle der gewöhnlichen Fleischkost nucleinreiche Kalbsthymus in einer Menge von circa 750,0 – 1000,0 g setzte. Er fand dabei am zweiten Versuchstage im Urin einen reichlichen Niederschlag von Harnsäurekrystallen (circa 1,5 g) und circa 1,0 gr gelöste Harnsäure. Von ihm weiterhin ausgeführte Versuche mit Thymusfütterung, deren verabreichte Menge dem Eiweiss der sonst zugeführten Fleischnahrung entsprach, hatten wiederum den Erfolg dass die Harnsäureausscheidung fast um das Dreifache, der an Eiweiss gleichen Fleischnahrung gestiegen war.

1) Horbaczewski, Sitzungsbericht der kaiserl. Akademie der Wissenschaften in Wien. 1891.

2) Richter, Zeitschrift für klinische Medicin. Bd. 27. S. 290.

3) Weintraud, Berliner klinische Wochenschrift. 1895, No. 19,

Auch die Controllversuche, die er an zwei andern Personen anstellte, ergaben ein ähnliches Resultat.

Es ist also ohne Zweifel anzunehmen, dass die nucleïnreiche Thymus einen wesentlichen Einfluss auf die vermehrte Harnsäureausscheidung ausübt.

Wie sich nun in den Tierkörper direkt eingeführtes Nucleïn verhält, hat Horbaczewski¹⁾ in seiner wertvollen Arbeit klargelegt. Nachdem er durch seine Versuche bewiesen hatte, dass in allen Organen des Tierkörpers Substanzen vorhanden sind, aus denen unter entsprechenden Bedingungen Harnsäure entstehen kann, nämlich Nucleïne, so hat er selbst Versuche angestellt, um zu erforschen, wie sich das in den Körper eingeführte Nucleïn verhält.

Es möge mir gestattet sein, Horbaczewski's Versuche an dieser Stelle kurz anzuführen:

Einem Kaninchen, welches mit Brot und Kraut gefüttert wurde, und welches an 2 Normaltagen 7 resp. 8 mg Harnsäure durch den Harn entleerte, wurden 0,75 g in äusserst verdünnter Lauge gelöstes Nucleïn subcutan injiciert. Der am Versuchstage entleerte Harn enthielt 25,8 mg Harnsäure.

Bei einem zweiten, an einem andern Kaninchen in derselben Weise angestellten Versuche wurde auch eine Vermehrung der ausgeschiedenen Harnsäure gefunden.

Von den beim Menschen von Horbaczewski angestellten Versuchen, möchte mir erlaubt sein, zwei Versuche mit Tabelle anzuführen:

Horbaczewski, Beiträge zur Kenntniss der Bildung der Harnsäure und der Xanthinbasen, sowie der Entstehung der Leucocytose im Säugethierorganismus. 1891.

Die täglich eingenommene Nahrung des Versuchsmannes war genau bestimmt und abgewogen. Die erhaltenen Resultate sind folgende.

	Vers. Tag.	Menge.	Gesamt N.	Harn- säure.
	I.	1350 ^{cm³}	—	0,689 g
	II.	1300	17,75 g	0,758
	III.	1870	17,68	0,670
	IV.	1200	18,25	0,737
	V.	1260	16,01	0,721
	VI.	1450	17,13	0,861
10 g Nucleïn eingenommen }	VII.	1410	15,53	1,000
	VIII.	1360	15,85	0,951
	IX.	1340	16,05	0,813
	X.	1500	16,36	0,783
	XI.	1480	16,09	0,704

An den 6 Normaltagen wurden daher im Mittel 17,36 g N und 0,739 g Harnsäure ausgeschieden. Nach Einnahme von Nucleïn sank die N.-Ausscheidung, während diejenige der Harnsäure unzweifelhaft anstieg. An den zwei nächstfolgenden Tagen ist diese Vermehrung der Harnsäure-Ausscheidung noch bestehend und sinkt langsam ab, während die N-Ausscheidung langsam ansteigt.

Bei einem zweiten Versuche hungerte ein Mann 18 Stunden lang und nahm dann 5,5 g Nucleïn suspendiert im Wasser ein. Da beim Hunger von der 13. Stunde nach der Nahrungsaufnahme an die stündliche Harnsäureausscheidung in den nächsten Stunden sich nicht ändert, so kann aus dem Vergleiche der in der reinen Hungerperiode und der nach Einnahme von Nucleïn ausgeschiedenen Harnsäuremenge geschlossen werden, ob das Nucleïn die Harnsäurebildung beeinflusst. In dem 2stündigen Hungerharn (von der 17. und 18. Hungerstunde 9—11 Uhr früh), sowie in den 2 stündigen Harnportionen nach Einnahme von Nucleïn (11—1,

1—3 und 3—5 Uhr nachmittags) wurden die Harnsäure und der Gesamt-N bestimmt und es wurden folgende Resultate erhalten:

	Stunde.	Menge.	Gesamt N.	Harnsäure.
Um 11 Uhr 5,5 Nucl. }	9—11	81 ^{cm³}	1,065 g	46,8 mg
	11—1	670	1,040	46,9
	1—3	335	1,013	64,7
	3—5	148	1,096	93,6

Es ist demnach beim hungernden Menschen 2 Stunden schon nach Einnahme von Nuclein eine deutliche Zunahme der Harnsäureausscheidung zu constatieren.

So brachte die Arbeit Horbaczewski's¹⁾, die sich durch sehr sorgfältige Versuche auszeichnete, und ihren Ausgang nahm von den eingangs erwähnten Entdeckungen Kossels, dass die Harnsäure abstamme von dem Nuclein, der Nahrung und dem im Körper durch Zellenuntergang zersetzten Nuclein wobei die am meisten dem Zerfall unterliegenden Leucocyten, von deren Zerfall im wesentlichen die Harnsäureausscheidung abhängt, die Hauptrolle spielen, im Jahre 1891 eine vollständig neue Hypothese.

Auf Veranlassung seines hochverehrten Lehrers Herrn Professor Dr. Bohland hat Verfasser, anschliessend an all die bekannten Untersuchungen, ähnliche Versuche anzustellen sich bemüht, und zwar hatten unsere

1) Sitzungsberichte der Kais. Akadem. der Wissenschaften Wien 1891; Mathemat. naturwissenschaftliche Klasse. 100. Bd. 3. Abt. S. 78.

Versuche zunächst den Zweck, den Einfluss des Nuclein gehaltes der Kalbsthymus, dann den Einfluss des Nuclein selbst in Substanz von Merck in Darmstadt aus Hefe dargestellt, festzustellen. Endlich hatten sie den Zweck, die Horbaczewski'sche Theorie zu prüfen. Nach Versuchen, die Weidner und Edelstein im hiesigen Laboratorium auf Veranlassung des Herrn Professor Bohland angestellt haben, vermindern Gaben von Acid. tannicum die Zahl der Leucocyten im Blute; Levison hat im hiesigen Laboratorium gefunden, dass auch die Harnsäureausscheidung dabei herabgeht; dieses wichtige Ergebnis nachzuprüfen war nochmals unsere Aufgabe.

Bei den 24 ersten Versuchen war Versuchsmann der Laboratoriumsdiener H. W., bei den übrigen ich selbst. Der Laboratoriumsdiener ist von kräftigem Körperbau, hat normale Verdauung und ist während der ganzen Versuchszeit gesund gewesen. Verfasser ist von mittelkräftiger, hagerer Statur, guter Constitution und besitzt ebenfalls normale Verdauung und ist während der Versuchszeit nicht krank gewesen.

Auch bei meinen Versuchen wurde, wie bei Stroux¹⁾ und Levison, eine Versetzung in das Stickstoffgleichgewicht nicht bewirkt; gleichfalls wurde von Diät abgesehen. Die Mahlzeit bestand aus gemischter, bürgerlicher Kost, regelmässig zu derselben Tageszeit eingenommen. Nucleinreiche Nahrung oder aussergewöhnlicher Alkoholgenuss während der Versuchszeit wurde vermieden. Das Körpergewicht beider Versuchspersonen vor und nach der Untersuchungsperiode war einer nur ganz minimalen Schwankung unterworfen. Die

Stroux. Ueber die Beeinflussung der Harnsäureausscheidung durch verschiedene Arzneimittel. Dissertation. Bonn 1896.

Darstellung und Bestimmung der Harnsäure geschah jedesmal aus der 24stündigen Harnmenge (7h—7h) — nach der Methode von Salkowski-Ludwig durch Ausfällen der Harnsäure als Silberdoppelsalz. Die Bestimmung des Gesamtstickstoffes im Harn geschah nach der Methode von Kjeldahl.

Die 24stündige Harnmenge wurde gut vermischt und mit dem Messcylinder abgemessen, und jedesmal ein Controllversuch gleichzeitig gemacht. 200 ccm der gut gemischten Harnmenge wurden mittels Messkölbchen genau abgemessen und in einem Becherglase mit je 20 ccm ammoniakalischer Silberlösung und Magnesiämischung versetzt, nachdem die beiden letzten Mischungen vorher vollständig durch Zusatz von reinem Ammoniak geklärt worden waren. Nach kurzem Absetzen der Gesamtmischung wurde mit der Saugpumpe sorgfältig filtriert und mit Aqua dest., welches mit einigen Tropfen Ammoniak versetzt war, nachgewaschen. Filter mit dem Niederschlag wurde in dasselbe Becherglas zurückgebracht und 20ccm Schwefelkalium, das vorher mit 20 ccm Aqua gekocht worden war, hinzugefügt, die ganze Lösung gut gemischt und dann bis zum beginnenden Kochen erhitzt und nochmals filtriert. Endlich wurde das Ganze mit heissem dest. Wasser nachgespült. Das Filtrat in der Porcellanschale wurde mit 10 ccm 4fach verdünnter Salzsäure angesäuert und auf dem Wasserbade bis auf circa 10 ccm eingedampft. Die Harnsäure setzte sich dann nach einigen Stunden gewöhnlich als braune oder weisse Krystalle ab. Diese wurden auf ein Filter gebracht und mit Aqua dest. chlorfrei gewaschen und dann die Harnsäure nach der Stickstoffbestimmungsmethode von Kjeldahl verarbeitet. Die Harnsäuremenge wurde sodann aus dem durch Titration erhaltenem Stickstoff durch Umrechnung gefunden.

Im Folgenden mögen nun die Resultate der von mir angestellten Untersuchungen ihren Platz finden. Ich gebe nur das Mittel des NaOH Verbrauchs für die Doppelversuche an.

1. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1026
 Menge: 1900
 Stickstoffbestimmung.
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 8,5 Na OH
 21,5

Für 5 ccm Harn: 0,043 g N.
 Tagesmenge: 16,34 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 9,9 Na OH
 20,1

Für 200 ccm Harn: 0,1206 g U.
 Tagesmenge: 1,1457 g U.

3. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1014
 Menge: 2150
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 16,4 Na OH
 13,6

Für 5 ccm Harn: 0,0272 gr N.
 Tagesmenge: 11,696 gr N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 20,7 Na OH
 9,5

Für 200 ccm Harn: 0,0558 gr U.
 Tagesmenge: 0,5998 gr U.

2. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1021
 Menge: 2100
 Stickstoffbestimmung.
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 9,3 Na OH
 20,7

Für 5 ccm Harn: 0,0414 g N.
 Tagesmenge: 17,388 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 25,5 Na OH
 4,5

Für 200 ccm Harn: 0,0270 g U.
 Tagesmenge: 0,2835 g U.

4. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1020
 Menge: 2250
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 8,4 Na OH
 21,6

Für 5 ccm Harn: 0,0432 g N.
 Tagesmenge: 19,440 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 15,9 Na OH
 14,1

Für 200 ccm Harn: 0,0846 g U.
 Tagesmenge: 0,95175 g U.

5. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1014

Menge: 3100

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

14,7 Na OH

15,3

Für 5 ccm Harn: 0,0306 g N.

Tagesmenge: 18,972 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

22,6 Na OH

7,4

Für 200 ccm Harn: 0,0444 g U.

Tagesmenge: 0,6882 g U.

6. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1020

Menge: 2150

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

10,65 Na OH

19,35

Für 5 ccm Harn: 0,0387 g N.

Tagesmenge: 16,641 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

15,9 Na OH

14,1

Für 200 ccm Harn: 0,0846 g U.

Tagesmenge: 0,9094 g U.

7. Tag.

Nuclein 2,0 um 11 h.

„ 1,0 um 3 h.

„ 2,0 um 7 h.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1011

Menge: 3350

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

19,4 Na OH

10,6

Für 5 ccm Harn: 0,0212 g N.

Tagesmenge: 14,204 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

23,7 Na OH

6,3

Für 200 ccm Harn: 0,0378 g U.

Tagesmenge: 0,6331 g U.

8. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1019

Menge: 2050

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

14,4 Na OH

15,6

Für 5 ccm Harn: 0,0312 g N.

Tagesmenge: 12,792 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

16,8 Na OH

13,2

Für 200 ccm Harn: 0,0792 g U.

Tagesmenge: 0,8118 g U.

9. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1019

Menge: 2150

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

13,2 Na OH

16,8

Für 5 ccm Harn: 0,0336 g N.

Tagesmenge: 14,448 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

17,2 Na OH

12,8

Für 200 ccm Harn: 0,0768 g U.

Tagesmenge: 0,8256 g U.

10. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1018

Menge: 2710

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 $H_2 SO_4$

13,15 Na OH

16,80

Für 5 ccm Harn: 0,0337 g N.

Tagesmenge: 18,2654 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 $H_2 SO_4$

20,8 Na OH

9,2

Für 200 ccm Harn: 0,0552 g U.

Tagesmenge: 0,7479 g N.

11. Tag.

Nuclein 5,0 um 12 h

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1010

Menge: 3150

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 $H_2 SO_4$

19,2 Na OH

10,8

Für 5 ccm Harn: 0,0216 g N.

Tagesmenge: 13,608 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 $H_2 SO_4$

22,8 Na OH

7,2

Für 200 ccm Harn: 0,0432 g U.

Tagesmenge: 0,6804 g U.

12. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1013

Menge: 2250

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 $H_2 SO_4$

16,2 Na OH

13,8

Für 5 ccm Harn: 0,0276 g N.

Tagesmenge: 12,420 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 $H_2 SO_4$

20,4 Na OH

9,6

Für 200 ccm Harn: 0,0576 g U.

Tagesmenge: 0,6480 g U.

13. Tag.

Nuclein 5,0 um 12 h.

" 5,0 um 5 h.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1022

Menge: 1650

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 $H_2 SO_4$

1,3 Na OH

28,7

Für 5 ccm Harn: 0,0574 g N.

Tagesmenge: 18,942 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 $H_2 SO_4$

9,6 Na OH

20,4

Für 200 ccm Harn: 0,1224 g U.

Tagesmenge: 1,0098 g U.

14. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1022

Menge: 1420

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 $H_2 SO_4$

7,4 Na OH

22,6

Für 5 ccm Harn: 0,0452 g N.

Tagesmenge: 12,8368 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 $H_2 SO_4$

10,0 Na OH

20,0

Für 200 ccm Harn: 0,120 g U.

Tagesmenge: 0,852 g U.

15. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1012
 Menge: 2360
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 20,2 Na OH
 9,8

Für 5 ccm Harn: 0,0196 g N.
 Tagesmenge: 9,2512 g N.

Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 23,3 Na OH
 6,7

Für 200 ccm Harn 0,0402 g U.
 Tagesmenge: 0,4743 g U.

16. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1025
 Menge: 1430
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 8,6 Na OH
 21,4

Für 5 ccm Harn: 0,0428 g N.
 Tagesmenge: 12,2408 g N.

Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 14,8 Na OH
 15,2

Für 200 ccm Harn: 0,0912 g U.
 Tagesmenge: 0,652 g U.

17. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1012
 Menge: 3420
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 20,3 Na OH
 9,7

Für 5 ccm Harn: 0,0194 g N.
 Tagesmenge: 13,2696 g N.

Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 23,6 Na OH
 6,4

Für 200 ccm Harn: 0,0384 g U.
 Tagesmenge: 0,6566 g U.

18. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1030
 Menge: 1350
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 40,00 H_2SO_4
 0,4 Na OH
 39,6

Für 5 ccm Harn: 0,0792 g N.
 Tagesmenge: 21,384 g N.

Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 10,4 Na OH
 19,6

Für 200 ccm. Harn: 0,1176 g U.
 Tagesmenge: 0,7938 g U.

19. Tag.

Thymus 500.0 g
 Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1024
 Menge: 2360
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 40,00 H_2SO_4
 18,2 Na OH
 21,8

Für 5 ccm Harn: 0,0436 g N.
 Tagesmenge: 20,5792 g N.

Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 40,00 H_2SO_4
 24,6 Na OH
 15,4

Für 200 ccm Harn: 0,0924 g U.
 Tagesmenge: 1,0903 g U.

20. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1015

Menge: 3220

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

26,6 Na OH

13,4

Für 5 ccm Harn: 0,0268 g N.

Tagesmenge: 17,2592 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

21,4 Na OH

8,6

Für 200 ccm Harn: 0,0516 g U.

Tagesmenge: 0,8307 g U.

21. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1024

Menge: 2110

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

19,6 Na OH

20,4

Für 5 ccm Harn: 0,0408 g N.

Tagesmenge: 17,2992 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

14,1 Na OH

15,9

Für 200 ccm Harn: 0,0954 g U.

Tagesmenge: 1,0112 g N.

22. Tag.

Thymus 500.0.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1025

Menge: 1950

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

10,3 Na OH

29,7

Für 5 ccm Harn: 0,0594 g N.

Tagesmenge: 23,166 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

19,8 Na OH

20,2

Für 200 ccm Harn: 0,1212 g U.

Tagesmenge: 1,1817 g U.

23. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1017

Menge: 2960

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

22,8 Na OH

17,2

Für 5 ccm Harn: 0,0344 g N.

Tagesmenge: 20,3648 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

33,7 Na OH

6,3

Für 200 ccm Harn: 0,0378 g U.

Tagesmenge: 0,5594 g U.

24. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1022

Menge: 1880

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

18,5 Na OH

21,5

Für 5 ccm Harn: 0,0430 g N.

Tagesmenge: 16,168 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

23,2 Na OH

16,8

Für 200 ccm Harn: 0,1008 g U.

Tagesmenge: 0,9475 g U.

1. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1022

Menge: 1480

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

16,7 Na OH

23,3

Für 5 ccm Harn: 0,0466 g N.

Tagesmenge: 13,7936 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

26,7 Na OH

13,3

Für 200 ccm Harn: 0,0 798 g U.

Tagesmenge: 0,5905 g U.

2. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1017

Menge: 2280

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

14,4 Na OH

15,6

Für 5 ccm Harn: 0,0312 g N.

Tagesmenge: 14,2272 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

19,1 Na OH

10,9

Für 200 ccm Harn: 0,0654 g U.

Tagesmenge: 0,7455 g U.

3. Tag.

Thymus 500,0 g

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1025

Menge: 1250

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

10,1 Na OH

29,9

Für 5 ccm Harn: 0,0598 g N.

Tagesmenge: 14,950 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

19,5 Na OH

20,5

Für 200 ccm Harn: 0,1230 g U.

Tagesmenge: 0,7687 g U.

4. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1017

Menge: 2240

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

28,2 Na OH

11,8

Für 5 ccm Harn: 0,0236 g N.

Tagesmenge: 10,5728 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

9,7 Na OH

20,3

Für 200 ccm Harn: 0,1218 g U.

Tagesmenge: 1,3641 g U.

5. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1014

Menge: 2360

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 40,00 H_2SO_4

25,5 Na OH

14,5

Für 5 ccm Harn: 0,0290 g N.

Tagesmenge: 13,6880 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

20,2 Na OH

9,8

Für 200 ccm Harn: 0,0588 g U.

Tagesmenge: 0,6938 g U.

6. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1026
 Menge: 1280
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 1,7 Na OH
 28,3

Für 5 cem Harn: 0,0566 g N.
 Tagesmenge: 14,4896 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 9,8 Na OH
 20,2

Für 200 cem Harn: 0,1212 g U.
 Tagesmenge: 0,7756 g U.

7. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1021
 Menge: 1460
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 8,7 Na OH
 21,3

Für 5 cem Harn: 0,0426 g N.
 Tagesmenge: 12,4392 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 17,1 Na OH
 12,9

Für 200 cem Harn: 0,0774 g U.
 Tagesmenge: 0,5650 g U.

8. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1015
 Menge: 2580
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 17,4 Na OH
 12,6

Für 5 cem Harn: 0,0252 g N.
 Tagesmenge: 13,0032 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 21,4 Na OH
 8,6

Für 200 cem Harn: 0,0516 g U.
 Tagesmenge: 0,6656 g U.

9. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1021
 Menge: 2240
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 9,8 Na OH
 20,2

Für 5 cem Harn: 0,0404 g N.
 Tagesmenge: 18,0992 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 18,3 Na OH
 11,7

Für 200 cem Harn: 0,0702 g U.
 Tagesmenge: 0,7862 g U.

10. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1013
 Menge: 2620
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 16,5 Na OH
 13,5

Für 5 cem Harn: 0,0270 g N.
 Tagesmenge: 14,148 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H_2SO_4
 23,1 Na OH
 6,9

Für 200 cem Harn: 0,0414 g U.
 Tagesmenge: 0,5423 g U.

11. Tag.

acid. tannic. I,0
um 12 h. 4 h. 8 h.
 Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1010
 Menge: 2240
 Stickstoffbestimmung.
 Vorlage: 30,00 H₂ SO₄
 18,6 Na OH
 11,4

Für 5 ccm Harn: 0,0228 g N.
 Tagesmenge: 10,2144 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H₂ SO₄
 24,7 Na OH
 5,3
 Für 200 ccm Harn: 0,0318 g U.
 Tagesmenge: **0,3561 g U.**

12. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1023
 Menge: 1260
 Stickstoffbestimmung.
 Vorlage: 30,00 H₂ SO₄
 5,4 Na OH
 24,6

Für 5 ccm Harn: 0,0492 g N.
 Tagesmenge: 12,3984 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H₂ SO₄
 19,4 Na OH
 10,5

Für 200 ccm Harn: 0,0636 g U.
 Tagesmenge: **0,3996 g U.**

13. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1015
 Menge: 1530
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H₂ SO₄
 10,2 Na OH
 19,8

Für 5 ccm Harn: 0,0396 g N.
 Tagesmenge: 12,1176 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H₂ SO₄
 22,4 Na OH
 7,6

Für 200 ccm Harn: 0,0456 g U.
 Tagesmenge: **0,3488 g U.**

14. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1025
 Menge: 1060
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H₂ SO₄
 1,3 Na OH
 28,7

Für 5 ccm Harn: 0,0574 g N.
 Tagesmenge: 12,1688 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H₂ SO₄
 10,1 Na OH
 19,9

Für 200 ccm Harn: 0,1194 g U.
 Tagesmenge: 0,6328 g U.

15. Tag.

Reaction: sauer
 Spez. Gew.: 1019
 Menge: 1920
 Stickstoffbestimmung:
 Vorlage: 30,00 H₂ SO₄
 11,5 Na OH
 18,5

Für 5 ccm Harn: 0,0370 g N.
 Tagesmenge: 14,208 g N.
 Harnsäurebestimmung:
 Vorlage: 30,00 H₂ SO₄
 17,5 Na OH
 12,5

Für 200 ccm Harn: 0,075 g U.
 Tagesmenge: 0,720 g U.

16. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1024

Menge: 1420

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

5,5 Na OH

24,5

Für 5 ccm Harn: 0,0490 g N.

Tagesmenge: 13,916 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

12,3 Na OH

17,7

Für 200 ccm Harn: 0,1062 g U.

Tagesmenge: 0,754 g U.

17. Tag.

Acid. tannic. 1,0

um 12 h. 4 h. 8 h.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1012

Menge: 1840

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

16,4 Na OH

13,6

Für 5 ccm Harn: 0,0272 g N.

Tagesmenge: 10,0096 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 20,00 H_2SO_4

12,8 Na OH

7,2

Für 200 ccm Harn: 0,0432 g U.

Tagesmenge: 0,3984 g U.

18. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1016

Menge: 1480

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

12,6 Na OH

17,4

Für 5 ccm Harn: 0,0348 g N.

Tagesmenge: 10,3008 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 20,00 H_2SO_4

10,7 Na OH

9,3

Für 200 ccm Harn: 0,0558 g U.

Tagesmenge: 0,4129 g U.

19. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1014

Menge: 1540

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

16,5 Na OH

13,5

Für 5 ccm Harn: 0,0270 g N.

Tagesmenge: 8,316 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 20,00 H_2SO_4

10,6 Na OH

9,4

Für 200 ccm Harn: 0,0564 g U.

Tagesmenge: 0,4342 g U.

20. Tag.

Reaction: sauer

Spez. Gew.: 1017

Menge: 1630

Stickstoffbestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

11,6 Na OH

18,4

Für 5 ccm Harn: 0,0368 g N.

Tagesmenge: 11,9968 g N.

Harnsäurebestimmung:

Vorlage: 30,00 H_2SO_4

18,6 Na OH

11,4

Für 200 ccm Harn: 0,0684 g U.

Tagesmenge: 0,5574 g U.

Tabellarische Uebersicht der Resultate.

I. Vorperiode. (Laboratoriumsdiener H. W.)

Vers.- Tag	Reaction	spez. Gewicht	Menge	Stickstoff	Harnsäure	Bemerkung
1	sauer	1026	1900	16,340	1,1457	
2	"	1021	2100	17,388	0,2835	
3	"	1014	2150	11,696	0,5998	
4	"	1020	2250	19,440	0,9517	
5	"	1014	3100	18,972	0,6882	
6	"	1020	2150	16,641	0,9094	

Summa		6115	13650	100,477	4,5783	
Mittel		1019	2270	16,746	0,7630	

II. Nuclein in Substanz aus Hefe dargestellt. (M erck).

7	sauer	1011	3350	14,204	0,6331	Nuclein 2,0 um 11 h.
8	"	1019	2050	12,792	0,8118	1,0 um 3 h.
9	"	1019	2150	14,448	0,8256	2,0 um 7 h.
Summa		3049	7550	41,444	2,2705	
Mittel		1046	2516	13,814	0,7568	

III. Nuclein.

	sauer	1018	2710	18,265	0,7479	Nuclein 5,0 um 12 h.
10		1010	3150	13,608	0,6804	
11	"	1013	2250	12,420	0,6480	
12	"					
Summa		3041	8110	44,293	2,0763	
Mittel		1014	2703	14,734	0,6921	

IV. Nuclein (2mal in grosser dosis à 5,0)

	sauer	1022	1650	18,942	1,0098	Nuclein um 12 h. 5,0
13		1022	1420	12,836	0,8520	5 h. 5,0
14	"					" "
Summa		2044	3070	31,778	1,8610	
Mittel		1022	1535	15,889	0,9305	

V. Nachperiode.

	sauer	1012	2360	9,251	0,4743	
15		1025	1430	12,240	0,6520	
16	"	1012	3420	13,269	0,6566	
17	"	1030	1350	21,384	0,7938	
18	"					
Summa		4079	8560	56,134	2,5767	
Mittel		1019	2140	14,033	0,6442	

VI. Kalbsthymus.

Vers.- Tag	Reaction	spez. Gewicht	Menge	Stickstoff	Harnsäure	Bemerkung
19	sauer	1024	2360	20,579	1,0903	Thymus 500,0
20	"	1015	3220	17,259	0,8307	
21	"	1024	2120	17,299	1,0112	Thymus 500,0
22	"	1025	1950	23,166	1,1817	
23	"	1017	2960	20,364	0,5594	
24	"	1022	1880	16,168	0,9475	
Summa		6127	14490	114,835	5,6208	
Mittel		1021	2415	19,139	0,9368	

I. Vorperiode. (Verfasser.)

1	sauer	1022	1480	13,793	0,5905	
2	"	1017	2280	14,227	0,7455	
Summa		2039	3760	28,020	1,3360	
Mittel		1019	1880	14,010	0,6680	

II. Kalbsthymus.

3	sauer	1025	1250	14 950	0,7687
4	"	1017	2240	10,572	1,3641
5	"	1014	2360	13,688	0,6938
Summa Mittel		3056 1019	5850 1950	39,210 13,070	2,8266 0,9422

Thymus 500,0

III. Nachperiode.

6	sauer	1026	1280	14,489	0,7756
7	"	1021	1460	12,439	0,5650
Summa Mittel		2047 1023,5	2740 1370	26,928 13,464	1,3406 0,6703

IV. Vorperiode.

8	sauer	1015	2580	13,003	0,6656
9	"	1021	2240	18,099	0,7862
10	"	1013	2620	14,148	0,5423
Summa Mittel		3049 1016,3	7440 2480	45,250 15,083	1,9941 0,6647

V. Acidum tannicum.

Vers.- Tag	Reaction	spez. Gewicht	Menge	Stickstoff	Harnsäure	Bemerkung
11	sauer	1010	2240	10,214	0,3561	acid. tannic. je 1,0 um 12 h. 4 h. 8 h.
12	"	1023	1260	12,398	0,3996	
13	"	1015	1530	12,117	0,3488	
Summa		3048	5030	34,729	1,1045	
Mittel		1016	1676	11,576	0,3681	

VI. Nachperiode.

14	sauer	1025	1060	12,168	0,6328	
15	"	1019	1920	14,208	0,7200	
16	"	1024	1420	13,916	0,7540	
Summa		3068	4400	40,292	2,1068	
Mittel		1022,6	1466	13,431	0,7022	

VII. Acidum tannicum.

17	sauer	1012	1840	10,009	0,3984	Acid. tannic. je 1,0 um 12 h. 4 h. 8 h.
18	"	1016	1480	10,301	0,4129	
19	"	1014	1540	8,316	0,4342	
Summa		3042	4860	28,626	1,2455	
Mittel		1014	1620	9,542	0,4151	

Nachperiode.

20	sauer	1017	1630	11,996	0,5574
----	-------	------	------	--------	--------

Wirft man nun einen Blick auf die Resultate der einzelnen Untersuchungen, so findet man, worauf schon viele andere Autoren hingewiesen haben, dass die Harnsäureausscheidung bei gemischter Kost immer Schwankungen unterworfen ist, wenn auch die Lebensweise der Versuchspersonen eine geregelte war. Trotzdem waren die Mittelwerte für die Harnsäureausscheidung bei gemischter Kost fast gleich. Während der ganzen Versuchszeit wurde nucleinreiche Nahrung, wie Thymus vom Kalbe, Leber, Niere etc. sorgfältig vermieden. Die Leucocytenzählung wurde ausser Acht gelassen. — Bei dem ersten Versuche mit Einnahme von Nuclein in geringerer Dosis von 5,0 g pro die war eine Steigerung der Harnsäureausscheidung kaum festzustellen. Dagegen war bei einer Zufuhr von 10,0 g Nuclein die Harnsäureausscheidung auffallend gesteigert. Diese Thatsache deckt sich offenbar mit der Beobachtung von Ueber¹⁾: „dass Thymusnahrung, — welche bekanntlich sehr nucleinhaltig ist — in grösseren Quantitäten genossen, die Bildung und Ausfuhr der Harnsäure beträchtlich erhöht und teilweise spontanes Austreten derselben verursachen kann. Kleinere Mengen üben in dieser Hinsicht weit geringeren Einfluss aus.“ Zur Controlirung dieser letzteren Beobachtung hatte ich ebenfalls einen Versuch mit einer geringeren Menge Kalbsthymus von 300,0 g gemacht, bei welchem ich zu dem Resultat gelangte, dass die Harnsäureausscheidung kaum merklich vermehrt war. (Diesen Versuch habe ich in meiner Arbeit speziell nicht niedergelegt.)

Was nun die Zufuhr von grösseren Quantitäten Kalbsthymus (jedesmal 500,0 g ohne irgendwelche andere

1) Ueber, Ueber den Einfluss nucleinhaltiger Nahrung auf die Harnsäurebildung. (Aus der I. med. Klinik des Herrn Geheimrat Prof. Dr. Leyden).

Aufnahme von Fleisch) angeht, so habe ich bei all meinen Versuchen gefunden, sowohl bei der Versuchsperson H. W. wie bei mir selbst, dass die Harnsäureausfuhr bedeutend gesteigert war. Hiermit finden also auch die Resultate der diesbezüglichen Untersuchungen von Horbaczewski¹⁾ und Weintraud²⁾ ihre Bestätigung.

Betrachten wir endlich die Versuchsreihen mit *Acidum tannicum*, so ist unzweifelhaft zu konstatieren, dass die Harnsäureausscheidung bedeutend vermindert ist, und zwar schon am ersten Tage bei beiden an mir selbst angestellten Versuchen. Auch an den zwei folgenden Tagen noch ist die Harnsäureausfuhr verzögert, was doch sicherlich auf Rechnung des Medicaments zu setzen ist.

Die Harnsäureausscheidung steigt darauf allmählich, was besonders bei dem zweiten Versuche deutlich ersichtlich ist, wieder an.

Die eingeschränkte Behauptung von Levison³⁾ *acidum tannicum* setze vielleicht die Harnsäureproduction, nicht nur die Ausscheidung im Körper herunter, wofür nach seinen Beobachtungen theils die Verminderung der Leucocytenzahl im Blute, theils der Umstand, dass in der Nachperiode keine aussergewöhnliche Steigerung der Harnsäureausfuhr vor sich ging, die man durch eine Retention der Harnsäure hätte erklären können, gewinnt durch meine Resultate vielleicht einen breiteren Boden. Doch glaube ich, ist die Zahl der darüber an-

1) J. Horbaczewski, Beiträge zur Kenntniss der Bildung der Harnsäure und der Xanthinbasen, sowie der Entstehung der Leucocyten im Säugethierorganismus.

2) Weintraud, Berliner klin. Wochenschrift 1895. Nr. 19.

3) Levison, Ueber den Einfluss einiger Medikamente auf Harnsäureausscheidung und Leucocytenzahl.

(Aus dem Laboratorium der med. Klinik zu Bonn). Dissertation 1897.

gestellten Untersuchungen noch zu klein, um diese Behauptung sicher zu stellen, und müssen noch weitere Versuche dieses lehre.

Am Schlusse dieser Arbeit habe ich sowohl die ehrenvolle als angenehme Pflicht meinem hochgeehrten Lehrer, Herrn Professor Dr. Bohland für die Ueberlassung des Themas, sowie für seine liebenswürdige Unterweisung und Unterstützung bei der Anfertigung und Durchsicht der Arbeit meinen aufrichtigen Dank abzustatten; desgleichen erachte ich es für meine Pflicht, ihm meinen besten Dank auszusprechen für die schätzbaren Belehrungen und das freundliche Entgegenkommen, das ich während meiner Zeit als Ammanuensis in der medicinischen Ambulanz bei ihm fand.

Vita

Geboren wurde ich, Ferdinand Conrad Dolff, kath. Confession, zu Leubsdorf am Rhein, am 1. Oct. 1870 als Sohn des Privatiers Conrad Dolff und seiner Gattin Wilhelmine geb. Souren. Meine Gymnasialbildung erhielt ich auf dem Progymnasium zu Linz a./Rh. bis zur Obersekunda incl. unter dem Rectorate meines hochgeehrten Lehrers, Herrn Dr. Hünnekes. Nach bestandener Reifeprüfung an dem Königl. Gymnasium zu Bonn, bezog ich im Sommer-Semester 1894 die Universität Bonn, um mich dem Studium der Medizin zu widmen. Am Ende des 4. Semesters, am 2. März 1896 bestand ich die ärztliche Vorprüfung, und am 4. Februar 1898 das Examen rigorosum.

Meine akademischen Lehrer waren die Herren Professoren und Dozenten:

Anschütz, Binz, Bleibtreu, Bohland, Doutrelepont, Finkler, Fritsch, Hummelsheim, Jores, Kayser, Kékulé von Stradonitz †, Kochs, Koester, Koser, Leo, Ludwig, Nussbaum, Pelman, Pflüger, Pletzer, Rieder, Saemisch, Schede, Schiefferdecker, Ad. Schmidt, Schultze, Strasburger, Thomsen, Ungar, von la Valette St. George, Wendelstadt, Witzel, Wolters.

Allen diesen hochverehrten Herren spreche ich an dieser Stelle meinen besten Dank aus!
